

# Derecho a Saber

# Hoja Informativa sobre Sustancias Peligrosas

Nombre común: DITIONITO DE SODIO

Sinónimos: Hidrosulfito de sodio

Nombre químico: Ácido ditionoso, sal de disodio

Fecha: abril de 2010 Traducción: diciembre de 2011

## Descripción y uso

El **ditionito de sodio** es un polvo cristalino (como la arena) de blanco a grisáceo, con un ligero olor a huevos podridos. Se utiliza en el teñido de textiles en cuba y como agente blanqueador y reactivo.

## Fuentes que lo citan

- ▶ El ditionito de sodio figura en la Right to Know Hazardous Substance List (Lista de sustancias peligrosas del Derecho a Saber) ya que ha sido citado por los siguientes organismos: DOT y NFPA.
- ► Esta sustancia química figura en la Special Health Hazard Substance List (Lista de sustancias extremadamente peligrosas para la salud).

#### VER EL GLOSARIO EN PÁGINA 4.

## PRIMEROS AUXILIOS

## Contacto con los ojos

▶ Enjuague los ojos inmediatamente con abundante agua por al menos 15 minutos, levantando los párpados superiores e inferiores. Retire las lentes de contacto al enjuagar, si las usa.

## Contacto con la piel

▶ Quite rápidamente la ropa contaminada. Lave inmediatamente la piel contaminada con abundante agua y jabón.

#### Inhalación

- ▶ Retire a la víctima del lugar de exposición.
- ▶ Inicie la respiración de rescate (utilizando precauciones universales) si se ha detenido la respiración e inicie la reanimación cardiopulmonar si se ha detenido la acción cardíaca.
- Traslade sin demora a la víctima a un centro de atención médica.

## TELÉFONOS DE EMERGENCIAS

Control de intoxicaciones: 1-800-222-1222

CHEMTREC: 1-800-424-9300

Línea directa del NJ DEP: 1-877-927-6337 Centro Nacional de Respuestas: 1-800-424-8802

## (SODIUM DITHIONITE)

Número CAS: 7775-14-6

Número Derecho a Saber: 1697 Número DOT: UN 1384

## PERSONAL DE EMERGENCIAS >>>> VER PÁGINA 6

## Resumen de riesgos

Evaluación	Departamento	NFPA
SALUD	-	2
INFLAMABILIDAD	-	1
REACTIVIDAD	-	2

ESPONTÁNEAMENTE COMBUSTIBLE

**REACTIVO** 

AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS AL INCENDIARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR

Claves para la evaluación de riesgos: 0=mínimo; 1=poco; 2=moderado; 3=grave; 4=extremo

- ▶ El ditionito de sodio puede afectar por inhalación.
- ▶ El contacto puede irritar y quemar la piel y los ojos con la posibilidad de daño ocular.
- ► La inhalación de **ditionito de sodio** puede irritar la nariz, la garganta y el pulmón, causando tos, respiración con silbido o falta de aire.
- ► El ditionito de sodio puede causar náusea, vómitos, diarrea y dolor abdominal.
- La exposición puede causar dolor de cabeza, mareo, irritabilidad, sensación de desvanecimiento y crisis epilépticas.
- ▶ El ditionito de sodio podría causar una alergia de tipo asmático. La exposición posterior puede causar crisis asmáticas con falta de aire, respiración con silbido, tos u opresión en el pecho.
- ► El ditionito de sodio es REACTIVO y el contacto con AIRE HÚMEDO, HUMEDAD, AGUA o CALOR puede causar la descomposición del ditionito de sodio y como consecuencia el calor necesario para encender materiales combustibles.

## Límites de exposición laboral

No se han establecido los límites de exposición laboral al **ditionito de sodio**. Sin embargo, puede presentar un riesgo para la salud. Siempre cumpla con las prácticas laborales seguras.

DITIONITO DE SODIO página 2 de 6

## Determinar su exposición

- ▶ Lea la etiqueta del producto químico así como la Hoja de Datos de Seguridad del Material publicada por el fabricante del producto para aprender cuáles son los componentes de la mezcla y para adquirir información importante acerca de la seguridad y la salud.
- ▶ Lea sobre cada sustancia única en la Hoja Informativa sobre Sustancias Peligrosas del New Jersey Department of Health (Departamento de Salud de Nueva Jersey, en adelante, el Departamento) en el sitio web <a href="www.nj.gov/health/eoh/rtkweb">www.nj.gov/health/eoh/rtkweb</a> o en el lugar de trabajo, en un archivo central que corresponda a la ley del Derecho a Saber o a la norma de comunicación de riesgos.
- ▶ Usted tiene el derecho a tener esta información según las siguientes leyes (ver el glosario): WCRTK, PEOSHA (si trabaja en el sector público en Nueva Jersey) y OSHA (si trabaja en el sector privado).
- ▶ Según la ley estatal WCRTK, la mayoría de los empleadores deben rotular los recipientes de las sustancias químicas en el lugar de trabajo, y los empleadores públicos deben proporcionar a los empleados información acerca de los peligros de las sustancias químicas y las medidas de control. Las normas de comunicación de riesgos de la OSHA (29 CFR sección 1910 norma 1200) y del PEOSH (NJAC título 12 capítulo 100 subcapítulo 7) exigen a los empleadores que proporcionen a los empleados capacitación e información similares.

La presente Hoja Informativa es un resumen de la información disponible sobre los riesgos para la salud que puedan resultar de la exposición. La duración de la exposición, concentración de sustancia y otros factores pueden afectar su sensibilidad a los posibles efectos descritos a continuación.

## Riesgos para la salud

## Efectos agudos sobre la salud

Los siguientes efectos agudos (a corto plazo) sobre la salud pueden ocurrir inmediatamente o poco después de la exposición al **ditionito de sodio**:

- El contacto puede irritar y quemar la piel y los ojos con la posibilidad de daño ocular.
- La inhalación de **ditionito de sodio** puede irritar la nariz, la garganta y el pulmón, causando tos, respiración con silbido o falta de aire.
- ► El ditionito de sodio puede causar náusea, vómitos, diarrea y dolor abdominal.
- ► La exposición puede causar dolor de cabeza, mareo, irritabilidad, sensación de desvanecimiento y crisis epilépticas.

#### Efectos crónicos sobre la salud

Los siguientes efectos crónicos (a largo plazo) sobre la salud pueden ocurrir algún tiempo después de la exposición al **ditionito de sodio** y pueden perdurar durante meses o años:

#### Riesgo de cáncer

➤ Según la información actualmente disponible al Departamento, faltan estudios para determinar la capacidad carcinogénica del ditionito de sodio en animales.

#### Riesgos para la salud reproductiva

Según la información actualmente disponible al Departamento, faltan estudios para determinar la capacidad del ditionito de sodio para afectar a la reproducción.

#### Otros efectos

► El ditionito de sodio podría causar una alergia de tipo asmático. La exposición posterior puede causar crisis asmáticas con falta de aire, respiración con silbido, tos u opresión en el pecho.

#### Recomendaciones médicas

#### Exámenes médicos

En caso de síntomas o posible exposición excesiva, se recomienda lo siguiente:

Pruebas de función pulmonar; los resultados pueden ser normales si la persona no sufre una crisis durante la prueba.

Todas las evaluaciones deben incluir una historia detallada de los síntomas anteriores y actuales, así como un reconocimiento médico. Los exámenes médicos que buscan daños ya causados <u>no</u> sirven como sustituto del control de la exposición.

Usted debe pedir fotocopias de los exámenes médicos. Según la norma de la OSHA de acceso a los registros de exposición y a la historia clínica del empleado (29 CFR 1910.1020), usted tiene el derecho a tener esta información.

## Fuentes de exposición múltiple

▶ El fumar puede causar enfermedades cardíacas, cáncer de pulmón, enfisema y otros problemas respiratorios y puede agravar las afecciones respiratorias causadas por la exposición química. Aun si usted lleva mucho tiempo fumando, si deja de fumar hoy mismo, se reducirá el riesgo de problemas de salud.

## Controles y prácticas laborales

Las sustancias muy tóxicas, perjudiciales para la salud reproductiva o sensibilizantes deben sustituirse por sustancias menos tóxicas. Si no pueden sustituirse, es necesario obtener la evaluación de expertos en materia de medidas de control. Las medidas de control incluyen: (1) aislamiento de sustancias extremadamente irritantes o corrosivas en los procesos químicos, (2) ventilación localizada si una sola exposición puede ser perjudicial y (3) ventilación general para controlar la exposición a las sustancias irritantes para la piel y los ojos. Para obtener más información sobre controles laborales, consulte el documento del NIOSH sobre las bandas de control en www.cdc.gov/niosh/topics/ctrlbanding/.

Además, se recomiendan las siguientes prácticas laborales:

- ▶ Rotule los recipientes de proceso.
- Proporcione a los empleados información y capacitación sobre los riesgos.
- Controle las concentraciones en el aire de las sustancias químicas.

DITIONITO DE SODIO página 3 de 6

- Utilice controles de ingeniería si las concentraciones exceden los niveles de exposición recomendados.
- ▶ Proporcione lavaojos y duchas de emergencia.
- Lávese o dúchese si la piel entra en contacto con un material peligroso.
- ▶ Siempre lávese al final del turno laboral.
- Si se contamina la ropa, quítese la ropa contaminada y póngase ropa limpia.
- ▶ No lleve a casa la ropa contaminada.
- Reciba capacitación especial para lavar la ropa contaminada.
- No coma, fume ni beba en lugares donde se manipulen, procesen o almacenen las sustancias químicas.
- ► Lávese las manos con cuidado antes de comer, fumar, beber, maquillarse o usar el baño.

Además, lo siguiente puede ser útil o necesario:

Antes de entrar a un espacio confinado donde el ditionito de sodio pudiera estar presente, verifique que no haya una concentración explosiva.

## Equipo de protección individual

La norma de la OSHA de equipo de protección individual (29 CFR 1910.132) exige a los empleadores que determinen el equipo de protección individual adecuado para cada situación riesgosa y que capaciten a los empleados sobre cómo y cuándo utilizarlo.

Las siguientes recomendaciones sirven solo de guía y quizás no se apliquen a todas las situaciones.

## Guantes y ropa

- ▶ Evite el contacto de la piel con ditionito de sodio. Utilice equipos de protección individual de materiales que no puedan ser permeados ni degradados por esta sustancia. Los proveedores o fabricantes de equipos de seguridad pueden ofrecer recomendaciones acerca del material para guantes o ropa que provea la mayor protección para su función laboral.
- ► Los fabricantes de equipos de seguridad recomiendan guantes de neopreno, caucho natural y cloruro de polivinilo, y ropa de protección de Tyvek® o de un material equivalente.
- ➤ Toda la ropa de protección (trajes, guantes, calzado, protección para la cabeza) debe estar limpia, disponible todos los días y debe ponerse antes de trabajar.

## Protección ocular

- Use protección ocular con coberturas laterales o gafas de protección.
- Al trabajar con sustancias corrosivas, extremadamente irritantes o tóxicas, use una pantalla facial junto con gafas de protección.

## Protección respiratoria

El uso incorrecto de los equipos de respiración es peligroso. Los equipos de respiración solo deben utilizarse si el empleador ha implementado un programa por escrito que tome en cuenta las condiciones laborales, los requisitos de capacitación de los trabajadores, las pruebas de ajuste de los

equipos de respiración, y los exámenes médicos, según se describen en la norma de la OSHA de protección respiratoria (29 CFR 1910.134).

- ► Si existe la posibilidad de exposición excesiva al ditionito de sodio utilice un equipo de respiración de máscara completa, aprobado por el NIOSH, con un cartucho para gases ácidos aprobado específicamente para uso con dióxido de azufre y prefiltros de alta eficacia. Un equipo de respiración purificador de aire forzado con máscara completa ofrece mayor protección.
- ▶ Abandone el área de inmediato si usted (1) puede oler el ditionito de sodio, percibir el sabor o detectarlo de otra manera al utilizar un equipo de respiración de filtro o cartucho, (2) siente una resistencia respiratoria anormal al utilizar filtros de partículas o (3) siente irritación ocular al utilizar un equipo de respiración de máscara completa. Examine el sellado del respirador sobre la cara. Si está en buenas condiciones, cambie el filtro o cartucho. Si ya no sirve, puede que usted necesite otro equipo de respiración.
- ▶ Tenga en cuenta todas las posibles fuentes de exposición en el lugar de trabajo. Puede ser necesario utilizar una combinación de filtros, prefiltros o cartuchos para protegerse de las sustancias químicas en diversas formas (tales como vapores o neblinas) o contra una mezcla de sustancias químicas.
- ▶ Si existe la posibilidad de alta exposición, utilice un equipo de respiración con suministro de aire y máscara completa, aprobado por el NIOSH, en modo de presión a demanda u otro modo de presión positiva. Para aumentar la protección, utilícelo en combinación con un equipo de respiración autónomo o cilindro de aire para escape de emergencia.

## Riesgo de incendio

Si los empleados tienen la responsabilidad de extinguir los incendios, deben estar capacitados y equipados según establece la norma de la OSHA de cuerpos de bomberos (29 CFR 1910.156).

- ▶ El ditionito de sodio es REACTIVO y el contacto con AIRE HÚMEDO, HUMEDAD, AGUA o CALOR puede causar la descomposición del ditionito de sodio y como consecuencia, producir el calor necesario para encender materiales combustibles.
- ▶ Utilice dióxido de carbono o arena seca para incendios pequeños. Utilice agua en cantidades inundantes para incendios grandes. Si no se disponen de cantidades inundantes, deje que se extinga por sí solo.
- ►Tome muestras de la temperatura de los recipientes por al menos 48 horas para verificar que no ocurra la descomposición.
- AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS, entre otros dióxido de azufre.
- ► AL INCENDIARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR.
- ▶ Utilice agua rociada para mantener fríos los recipientes expuestos al incendio.
- ► En tanques o recipientes cerrados, los polvos de **ditionito de sodio** pueden formar una mezcla inflamable con el aire.
- ► El ditionito de sodio puede inflamarse por descargas estáticas.

DITIONITO DE SODIO página 4 de 6

## Derrames y emergencias

Si los empleados tienen la responsabilidad de limpiar los derrames, deben estar debidamente capacitados y equipados. Puede aplicarse la norma de la OSHA de manejo de desechos peligrosos y respuestas de emergencias (29 CFR 1910.120).

En caso de derrame de **ditionito de sodio**, tome las siguientes medidas:

- ▶ Evacue al personal. Controle e impida el acceso a la zona.
- ▶ Elimine todas las fuentes de ignición.
- Cúbralo y mézclalo con arena seca, tierra u otro material no combustible y deposítelo en recipientes herméticos para su eliminación.
- ▶ Después de completar la limpieza, ventile y lave el área.
- ▶ NO elimine al alcantarillado los derrames por lavado.
- ▶ Puede ser necesario contener y eliminar el ditionito de sodio como DESECHO PELIGROSO. Para obtener recomendaciones específicas, comuníquese con el DEP del estado o la oficina regional de la EPA de los Estados Unidos.

## Manipulación y almacenamiento

Antes de trabajar con el **ditionito de sodio** usted debe estar capacitado en las técnicas apropiadas de manipulación y almacenamiento.

- ▶ La exposición a HUMEDAD, AIRE HÚMEDO, AGUA o TEMPERATURAS elevadas (superiores a 140 °F (60 °C)) causa la descomposición del ditionito de sodio. La descomposición produce el calor necesario para encender materiales combustibles.
- ► El ditionito de sodio puede reaccionar de forma violenta o explosiva con CLORITO DE SODIO y otros AGENTES OXIDANTES (tales como PERCLORATOS, PERÓXIDOS, PERMANGANATOS, CLORATOS, NITRATOS, CLORO, BROMO y FLÚOR).
- ▶ El ditionito de sodio reacciona con ÁCIDOS FUERTES (tales como el CLORHÍDRICO, SULFÚRICO y NÍTRICO) para formar gases tóxicos.
- ► El ditionito de sodio, en combinación con una mezcla de POLVO DE ALUMINIO, CARBONATO DE POTASIO y BENZALDEHÍDO, causa explosiones.
- Almacene en un área fresca y bien ventilada en recipientes bien cerrados, alejados del AIRE, LUZ y AGUA, y protegidos del CALOR.
- ▶ Las fuentes de ignición, tales como el fumar y las llamas abiertas, están prohibidas en lugares donde se utilice, manipule o almacene el **ditionito de sodio** de manera tal que podría existir un riesgo potencial de incendio o explosión.
- ► Utilice equipos y accesorios eléctricos a prueba de explosión en lugares donde se utilice, manipule, fabrique o almacene el ditionito de sodio.
- Utilice solamente herramientas y equipos antichispa, sobre todo al abrir y cerrar recipientes que contienen ditionito de sodio.

#### Recursos de salud laboral

El Departamento ofrece múltiples servicios que incluyen recursos de información, materiales educativos, presentaciones públicas, e investigaciones y evaluaciones de salud e higiene industrial.

## Para más información, comuníquese con:

New Jersey Department of Health

Right to Know PO Box 368

Trenton, NJ 08625-0368 Teléfono: 609-984-2202 Fax: 609-984-7407

Correo electrónico: rtk@doh.state.nj.us

Dirección web: <a href="http://www.nj.gov/health/eoh/rtkweb">http://www.nj.gov/health/eoh/rtkweb</a>

Las Hojas Informativas sobre Sustancias Peligrosas no deben ser reproducidas ni vendidas con propósitos comerciales.

#### **GLOSARIO**

La **ACGIH**, American Conference of Governmental Industrial Hygienists (Conferencia Estadounidense de Higienistas Industriales Gubernamentales), publica recomendaciones sobre los límites de exposición laboral a las sustancias químicas (valores límites umbral; ver TLV).

Los **AEGL**, *acute exposure guideline levels* (niveles de referencia en caso de exposición aguda), que son establecidos por la EPA, describen los efectos sobre la salud de los humanos de la exposición poca frecuente a sustancias químicas en el aire.

La **AIHA** es la *American Industrial Hygiene Association* (Asociación Estadounidense de Higiene Industrial).

Un carcinógeno es una sustancia que causa cáncer.

El **CAS** es el *Chemical Abstracts Service* (Servicio de Resúmenes Químicos).

El **CFR** es el *Code of Federal Regulations* (Código de Regulaciones Federales).

El CHEMTREC es el Chemical Transportation Emergency Center (Centro para Emergencias en el Transporte de Sustancias Químicas).

Una sustancia **combustible** es un sólido, líquido o gas que puede arder.

Una sustancia **corrosiva** es un sólido, líquido o gas que puede destruir la piel humana o causar una corrosión importante en los recipientes.

La **densidad de vapor** es la relación entre el peso del volumen de dos gases (normalmente uno de ellos es el *aire*), en las mismas condiciones de temperatura y presión.

El **Departamento** es el *New Jersey Department of Health* (Departamento de Salud de Nueva Jersey).

El **DEP** es el *Department of Environmental Protection* (Departamento de Protección del Medio Ambiente).

El **DOT**, *Department of Transportation* (Departamento de Transporte), es la agencia federal que regula el transporte de sustancias químicas.

DITIONITO DE SODIO página 5 de 6

La **EPA**, *Environmental Protection Agency* (Agencia de Protección del Medio Ambiente), es la agencia federal responsable de regular los riesgos medioambientales.

Los **ERPG**, *emergency response planning guidelines* (guías para la preparación de respuestas a emergencias), son estimaciones de rangos de concentraciones entre los cuales uno puede anticipar razonablemente la observación de efectos adversos sobre la salud.

Un feto es un ser humano o animal no nacido.

La **Guía**, *Emergency Response Guidebook* (*Guía de respuesta en caso de emergencia*), que se dirige al personal de emergencias, es para uso en accidentes de transporte de sustancias peligrosas.

La IARC es el *International Agency for Research on Cancer* (Agencia Internacional para Investigaciones sobre el Cáncer).

La concentración IDLH, immediately dangerous to life or health, constituye un peligro inmediato para la vida o la salud.

Una sustancia **inflamable** es un sólido, líquido, vapor o gas que se enciende con facilidad y se quema con rapidez.

El IRIS, Integrated Risk Information System (Sistema Integrado de Información sobre Riesgos), es una base de datos de la EPA con información sobre los posibles efectos sobre la salud humana de la exposición ambiental a las sustancias químicas.

El LIE, límite inferior de explosividad, es la mínima concentración de sustancia combustible (gases o vapores) en el aire capaz de continuar una explosión.

El LSE, límite superior de explosividad, es la máxima concentración de sustancia combustible (gases o vapores) en el aire capaz de iniciar una reacción o explosión.

**mg/m³** significa miligramos de sustancia química por metro cúbico de aire. Es una medida de concentración (peso/volumen).

Un **mutágeno** es una sustancia que causa mutaciones. Una **mutación** es un cambio en el material genético de la célula del organismo. Las mutaciones pueden llevar a malformaciones en recién nacidos, abortos espontáneos o cánceres.

La **NFPA**, *National Fire Protection Association* (Asociación Nacional para la Protección contra Incendios), clasifica las sustancias según el riesgo de incendio y explosión.

El **NIOSH**, *National Institute for Occupational Safety and Health* (Instituto Nacional para la Salud y Seguridad en el Trabajo), es un organismo que realiza evaluaciones de equipos de respiración y la certificación de los mismos, estudios de peligros laborales, ensayos de equipos laborales y también propone normas a la OSHA.

El **N.J.A.C.** es el *New Jersey Administrative Code* (Código Administrativo de Nueva Jersey).

El **NJ DEP** es el *New Jersey Department of Environmental Protection* (Departamento de Protección del Medio Ambiente de Nueva Jersey).

La **NRC** es la *Nuclear Regulatory Comisión (Comisión de Regulación Nuclear).* 

El **NTP**, *National Toxicology Program* (Programa Nacional de Toxicología), estudia las sustancias químicas para determinar el potencial carcinogénico.

La **OSHA**, *Occupational Safety and Health Administration* (Administración de Salud y Seguridad en el Trabajo), es la agencia federal responsable de la adopción de normas de salud y seguridad y el cumplimiento de las mismas. Las siglas también se refieren a la Occupational Safety and Health Act (Ley de Salud y Seguridad en el Trabajo).

Los **PAC**, protective action criteria (criterios de acciones protectoras), son valores establecidos por el Department of Energy (Departamento de Energía) que se basan en los AEGL y los ERPG. Se utilizan en caso de accidentes con emisión de sustancias químicas.

El **PEL**, *permissible exposure limit* (límite de exposición permisible), es un límite en el aire que está determinado por la OSHA y es legalmente exigible.

El **PEOSH** es el Public Employees Occupacional Safety and Health Program (Programa de Salud y Seguridad en los Trabajos del Sector Público).

La **PEOSHA** es la *New Jersey Public Employees' Occupational Safety and Health Act* (Ley de Salud y Vigilancia en los Trabajos del Sector Público de Nueva Jersey).

**Permeado(a)** se refiere al movimiento de sustancias químicas a través de los materiales de protección.

El **potencial de ionización** es la cantidad de energía necesaria para extraer un electrón de un átomo o una molécula. Se mide en electrónvoltios.

**ppm** significa partes de sustancia por millón de partes de aire. Es una medida de concentración por volumen en el aire.

La **presión de vapor** es una fuerza ejercida por el vapor en equilibrio con la fase sólida o líquida de la misma sustancia. La presión de vapor aumenta a medida que aumenta la concentración de sustancia en el aire.

El **punto de ebullición** es la temperatura a la cual una sustancia puede cambiar de estado físico, pasando de líquido a gas.

El **punto de inflamación** es la temperatura a la cual un líquido o sólido emiten vapores que pueden formar una mezcla inflamable con el aire.

Una sustancia **reactiva** es un sólido, líquido o gas que emite energía en determinadas condiciones.

El **REL**, *recommended exposure limit* (límite de exposición recomendado), es establecido por el NIOSH para los niveles de sustancia en el aire. Puede ser un promedio ponderado en el tiempo, límite de exposición a corto plazo o límite máximo.

El STEL, short-term exposure limit (límite de exposición a corto plazo), es un nivel de exposición máximo en un periodo de tiempo (casi siempre de 15 minutos), que nunca debe excederse durante el día laboral.

Un **teratógeno** es una sustancia que causa daño al feto y malformaciones en recién nacidos.

El **TLV**, threshold limit value (valor límite umbral), es el límite de exposición laboral recomendado por la ACGIH.

El **TWA** es el *time-weighted average* (promedio ponderado en el tiempo).

La **WCRTK**, *Worker and Community Right to Know Act* (Ley del Derecho a Saber para la Comunidad y el Trabajador) es una ley de Nueva Jersey.

El **WEEL** es el *Workplace Environmental Exposure Level* (nivel de exposición ambiental en el lugar de trabajo), que es determinado por la AIHA.



## Hoja Informativa sobre Sustancias Peligrosas Derecho a Saber

Personal de **Emergencias** Referencia rápida

Nombre común: DITIONITO DE SODIO

Sinónimos: Hidrosulfito de sodio

Núm. CAS: 7775-14-6 Fórmula molecular: Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>4</sub> Núm. Derecho a Saber: 1697

Descripción: Polvo cristalino de blanco a grisáceo, con un ligero olor a huevos podridos

DATOS SOBRE LOS RIESGOS			
Evaluación	Lucha contra incendios	Reactividad	
2 - Salud	El ditionito de sodio es REACTIVO y el contacto con AIRE HÚMEDO, HUMEDAD, AGUA o CALOR puede causar la	La exposición a HUMEDAD, AIRE HÚMEDO, AGUA o TEMPERATURAS elevadas (superiores a 140	
1 - Incendio	descomposición del ditionito de sodio y como consecuencia, el	°F (60 °C)) causa la descomposición del <b>ditionito</b>	
2 - Reactividad	calor necesario para encender materiales combustibles.  Utilice dióxido de carbono o arena seca para incendios pequeños.	de sodio. La descomposición produce el calor necesario para encender materiales combustibles.	
Núm. DOT: UN 1384	Utilice agua en cantidades inundantes para incendios grandes. Si	El ditionito de sodio puede reaccionar de forma	
Núm. de Guía: 135	no se disponen de cantidades inundantes, deje que se extinga por sí solo.	violenta o explosiva con CLORITO DE SODIO y otros AGENTES OXIDANTES (tales como	
Categoría de riesgo: 4.2 (espontáneamente combustible)	Tome muestras de la temperatura de los recipientes por al menos 48 horas para verificar que no ocurra la descomposición.  AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS, entre otros dióxido de azufre.  AL INCENDIARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR.	PERCLORATOS, PERÓXIDOS, PERMANGANATOS, CLORATOS, NITRATOS, CLORO, BROMO y FLÚOR).  El ditionito de sodio reacciona con ÁCIDOS FUERTES (tales como el CLORHÍDRICO, SULFÚRICO y NÍTRICO) para formar gases tóxicos.	
	Utilice agua rociada para mantener fríos los recipientes expuestos al incendio.  En tanques o recipientes cerrados, los polvos de <b>ditionito de sodio</b>	El ditionito de sodio, en combinación con una mezcla de POLVO DE ALUMINIO, CARBONATO DE POTASIO y BENZALDEHÍDO, causa	
	pueden formar una mezcla inflamable con el aire.	explosiones.	
	El ditionito de sodio puede inflamarse por descargas estáticas.		

## **FUGAS Y DERRAMES**

## Distancias de aislamiento:

Derrame seco: 25 metros (75 pies) Derrame de agua: 30 metros (100 pies) Incendio: 800 metros (0.5 millas)

Cúbralo y mézclalo con arena seca, tierra u otro material no combustible y deposítelo en recipientes herméticos para su eliminación.

Utilice solamente herramientas y equipos antichispa, sobre todo al abrir y cerrar recipientes que contienen ditionito de sodio.

Después de completar la limpieza, ventile y lave el área. NO elimine al alcantarillado los derrames por lavado.

El ditionito de sodio es perjudicial para el ambiente acuático.

## PROPIEDADES FÍSICAS

Umbral de olor: Olor a huevos podridos

Punto de inflamación: 212 °F (100 °C) Densidad de vapor: 3.6 (aire = 1)Densidad relativa: 1.4 (agua = 1)

Solubilidad en agua: Soluble (se descompone) 158° a 266 °F (70° a 130 °C) Punto de fusión:

Peso molecular: 174.1

#### LÍMITES DE EXPOSICIÓN

No se han establecido los límites de exposición laboral al ditionito de sodio.

Los valores PAC son:

 $PAC-1 = 30 \text{ mg/m}^3 PAC-2 = 50 \text{ mg/m}^3 PAC-3 = 250 \text{ mg/m}^3$ 

#### EFECTOS SOBRE LA SALUD

Ojos: Irritación y quemaduras Piel: Irritación y quemaduras

Inhalación: Irritación de la nariz, la garganta y el pulmón

con tos, respiración con silbido y falta de aire

Dolor de cabeza, mareo, sensación de desvanecimiento y crisis epilépticas

## EQUIPO DE PROTECCIÓN

**Guantes:** Neopreno, caucho natural y cloruro de polivinilo

Overol (mono): Tyvek® Respiratoria: Autónomo

## PRIMEROS AUXILIOS Y DESCONTAMINACIÓN

Retire a la víctima del lugar de exposición.

Enjuaque los ojos con abundante agua por al menos 15 minutos. Retire las lentes de contacto, si las usa.

Quite rápidamente la ropa contaminada y lave la piel contaminada con abundante agua y jabón.

Inicie la respiración artificial si se ha detenido respiración y, en caso necesario, la reanimación cardiopulmonar.

Traslade sin demora a la víctima a un centro de atención médica.